

A 国 特 許 PCT/PT® 28 DEC 2004

HEC'D 12 SEP 2003

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2002年10月18日

出願番号 Application Number:

特願2002-305146

[ST. 10/C]:

[JP2002-305146]

出 願 人
Applicant(s):

日本新薬株式会社

PRIORITY DOCUMENT SUBMITTED OR TRANSMITTED IN

BMITTED OR TRANSMITTED II COMPLIANCE WITH RULE 17.1(a) OR (b)

2003年 8月29日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office 今井康



BEST AVAILABLE COPY

【書類名】

特許願

【整理番号】

S-561P-CMZ

【提出日】

平成14年10月18日

【あて先】

特許庁長官殿

【国際特許分類】

CO7D453/02

【発明者】

【住所又は居所】

京都府京都市南区吉祥院西ノ庄門口町14番地 日本

新薬株式会社内

【氏名】

浅木 哲夫

【発明者】

【住所又は居所】

京都府京都市南区吉祥院西ノ庄門口町14番地

日本

新薬株式会社内

【氏名】

浜本 泰介

【発明者】

【住所又は居所】

京都府京都市南区吉祥院西ノ庄門口町14番地

日本

新薬株式会社内

【氏名】

杉山 幸輝

【特許出願人】

【識別番号】

000004156

【氏名又は名称】

日本新薬株式会社

【代表者】

初山 一登

【電話番号】

075-321-9086

【先の出願に基づく優先権主張】

【出願番号】

特願2002-189269

【出願日】

平成14年 6月28日

【手数料の表示】

【予納台帳番号】 005234

【納付金額】

21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】

明細書 1

【物件名】

要約書 1

【プルーフの要否】

要

1/



【発明の名称】 アミド誘導体

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】 次の一般式(I)で表される化合物であって、次の(A)(B)又は(C)の場合のいずれかであるアミド誘導体又はその塩。

# 【化1】

(A)

Xは、窒素原子を表す。

 $R^1$ は、飽和環状アミノ基(かかる飽和環状アミノ基は、 $1\sim3$ 個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル又はアミノで置換されていてもよい。)、モノアルキルアミノ又はジアルキルアミノを表す。

 $R^2$ は、アルキル、ハロゲン、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル、アルコキシ、アルコキシアルキル、アルコキシカルボニル、アシル、アミノ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、ニトロ、カルバモイル、モノアルキルカルバモイ

ル、ジアルキルカルバモイル、シアノ、アリール、アリールアルキル又は芳香族 複素環基を表す。かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール及び芳香族 複素環基は、1~3個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン、ハロアルキル、 ヒドロキシアルキル又はアミノで置換されていてもよい。

 $\mathbb{R}^3$ は、3 -  $\mathbb{C}^3$ リジル、3 -  $\mathbb{C}^3$ リダジニル、1 + 2 + ジヒ ドロピリダジンー3ーイル、1.2ージヒドロピリダジンー4ーイル、5ーピリ ミジニル、4ーピリミジニル又は2ーピラジニルを表す(かかる3ーピリジル、 3ーピリダジニル、4ーピリダジニル、1.2ージヒドロピリダジンー3ーイル 、1. 2 - ジヒドロピリダジン-4-イル、5 - ピリミジニル、4 - ピリミジニ ル及び2-ピラジニルは、1~3個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン又は アミノで置換されていてもよい。)。

但し、 $R^1$ が4-メチルピペラジンー1-イルであり、 $R^2$ がアルキル、ハロゲ ン、トリフルオロメチル、ヒドロキシアルキル、アルコキシ、アルコキシカルボ ニル、アミノ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ又はシアノであり、 $\mathbb{R}^3$ が2-ピラジニル又は炭素数が1~7個のアルキルで置換されていてもよい3ー ピリジルである化合物を除く。

(B)

Xは、窒素原子を表す。

 $R^1$ は、4-メチルピペラジン-1-イルを表す。

 $R^2$ は、フルオロ、クロロ、ヨード、ブロモ又はトリフルオロメチルを表す。  $R^3$ は、2-ピラジニル又は3-ピリジルを表す。

(C)

Xは、CHを表す。

 $R^{1}$ は、4-メチルピペラジン-1-イルを表す。

 $R^2$ は、フルオロ、クロロ、ヨード、ブロモ又はトリフルオロメチルを表す。  $\mathbb{R}^3$ は、2-ピラジニル、3-ピリジル又は5-ピリミジニル(かかる2-ピ ラジニル、3-ピリジル及び5-ピリミジニルは、1~3個の同一又は異なる、 アルキル、ハロゲン又はアミノで置換されていてもよい。)を表す。

【請求項2】 (A)の場合であり、

 $R^{1}$ が、4-メチルピペラジン-1-イルであり、

 $R^2$ が、ハロゲン又はハロアルキルであり、

 $R^3$ が、3-ピリダジニル、4-ピリダジニル、1, 2-ジヒドロピリダジン -4-イル、5-ピリミジニル又は2-ピラジニル(かかる3-ピリダジニル、4-ピリダジニル、1, 2-ジヒドロピリダジン-4-イル、5-ピリミジニル 及び2-ピラジニルは、1-3個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン又はアミノで置換されていてもよい。)である、請求項1記載のアミド誘導体又はその 塩。

【請求項3】 (B)の場合であり、

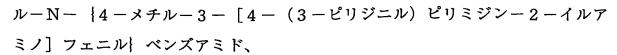
 $R^{1}$ が、4-メチルピペラジン-1-イルであり、

 $R^2$ が、フルオロ、クロロ、ヨード、ブロモ、又はトリフルオロメチルであり

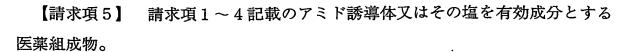
 $R^3$ が、3-ピリジルである、請求項1記載のアミド誘導体又はその塩。

【請求項4】 アミド誘導体(I)が、次の(1)~(14)の化合物からなる群から選択される化合物である、請求項1~3記載のアミド誘導体またはその塩。

- (3)  $3-\rho u u 4-(4-y + \nu u^2 v 2 v 1 4 v + \nu v 2 v 4 v 3 [4-(3-u^2 v 2 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 4 v 2 v 2 v 4 v 2 v 2 v 4 v 2 v 2 v 4 v 2 v 2 v 4 v 2 v 2 v 2 v 4 v 2$
- - (5) 4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)-3-トリフルオロメチ



- (6)  $4-(4-x+n)^2 + (5-2)$
- (7) 3-プロモ-4- (4-メチルピペラジン-1-イルメチル)-N-  $\{4-$  -メチル-3- [4- (2-ピラジニル) ピリミジン-2-イルアミノ] フェニル $\}$  ベンズアミド、
- (9)  $3-\overline{y}$ ロモー $4-(4-x+\nu)$ ピペラジンー1-4ルメチル)  $-N-\{3-4-(5-\overline{y}$ ロモピリジンー3-4ル)ピリミジンー2-4ルアミノ] -4-メチルフェニル $\{x$ ンズアミド、
- (10) 4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)-3-トリフルオロメチル-N-  $\{3-[4-(5-$ プロモピリジン-3-イル) ピリミジン-2-イルアミノ]-4-メチルフェニル $\}$  ベンズアミド、
- (12) 3-  $\overline{y}$   $\overline$
- (13) 3-プロモ-4- (4-メチルピペラジン-1-イルメチル)-N- 4-メチル-3- [4- (5-ピリミジニル) ピリミジン-2-イルアミノ] フェニル $\}$  ベンズアミド、



【請求項6】 請求項1~4記載のアミド誘導体又はその塩を有効成分とする BCR-ABLチロシンキナーゼ阻害剤。

【請求項7】 請求項1~4記載のアミド誘導体又はその塩を有効成分とする 慢性骨髄性白血病治療剤。

【請求項8】 請求項1~4記載のアミド誘導体又はその塩を有効成分とする 急性リンパ性白血病治療剤。

【請求項9】 請求項1~4記載のアミド誘導体又はその塩を有効成分とする 急性骨髄性白血病治療剤。

# 【発明の詳細な説明】

[0001]

# 【発明の属する技術分野】

本発明は、アミド誘導体又はその塩、及び、アミド誘導体及び又はその塩を有効成分とする医薬組成物に関する。

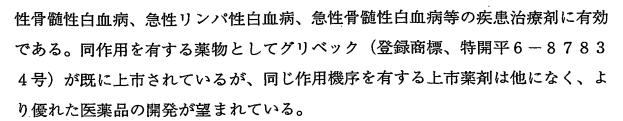
BCR-ABLチロシンキナーゼ (Shtivelman E, et al.:Nature, 1985, 315, 5 50-554) は細胞の異常増殖を引き起こすが、その活性を阻害する化合物は、BCR-ABLチロシンキナーゼの活性が原因となっている疾患、例えば、慢性骨髄性白血病、急性リンパ性白血病、急性骨髄性白血病の予防又は治療に有用である (Daley G Q, et al.:Science, 1990, 247, 824-830)。

[0002]

#### 【従来の技術】

bcrは第22染色体、ablは第9染色体に存在する遺伝子であり、この第22染色体と第9染色体の転座によりフィラデルフィア染色体が形成される。該染色体の遺伝子産物であるBCR-ABLは、チロシンキナーゼ活性を有するタンパク質であり、恒常的に増殖シグナルを出し、細胞の異常増殖を引き起こすことが知られている(Daley GQ, et al.: Science, 1990, 247, 824-830)。

従って、BCR-ABLチロシンキナーゼ活性を阻害することにより、該キナーゼが要因となって引き起こされる細胞の増殖を抑制することが可能であり、慢



[0003]

## 【発明が解決しようとする課題】

本発明の目的は、優れたBCR-ABLチロシンキナーゼの阻害活性を有する アミド誘導体又はその塩を提供することにある。

[0004]

# 【課題を解決するための手段】

本発明者らは、種々の化合物について鋭意検討したところ、本発明にかかるアミド誘導体が上記目的を達成することを見出して本発明を完成した。

## [0005]

本発明は、次の一般式(I)で表される化合物であって、次の(A)、(B) 又は(C)の場合のいずれかであるアミド誘導体又はその塩である。 【化2】

$$R^{1}$$
 $R^{2}$ 
 $R^{1}$ 
 $R^{2}$ 
 $R^{1}$ 

(A)

Xは、窒素原子を表す。

 $R^1$ は、飽和環状アミノ基(かかる飽和環状アミノ基は、 $1\sim3$ 個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル又はアミノで置換されていてもよい。)、モノアルキルアミノ又はジアルキルアミノを表す。

 $R^2$ は、アルキル、ハロゲン、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル、アルコキシ、アルコキシアルキル、アルコキシカルボニル、アシル、アミノ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、ニトロ、カルバモイル、モノアルキルカルバモイル、ジアルキルカルバモイル、シアノ、アリール、アリールアルキル又は芳香族複素環基を表す。かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール及び芳香族複素環基は、 $1\sim3$ 個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル又はアミノで置換されていてもよい。

 $R^3$ は、3-ピリジル、3-ピリダジニル、4-ピリダジニル、1, 2-ジヒ

ドロピリダジン-3-イル、1, 2-ジヒドロピリダジン-4-イル、5-ピリミジニル、4-ピリミジニル又は2-ピラジニルを表す(かかる3-ピリジル、3-ピリダジニル、4-ピリダジニル、1, 2-ジヒドロピリダジン-3-イル、1, 2-ジヒドロピリダジン-4-イル、5-ピリミジニル、4-ピリミジニル及び2-ピラジニルは、1~3個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン又はアミノで置換されていてもよい。)。

但し、 $R^1$ が4-メチルピペラジン-1-イルであり、 $R^2$ がアルキル、ハロゲン、トリフルオロメチル、ヒドロキシアルキル、アルコキシ、アルコキシカルボニル、アミノ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ又はシアノであり、 $R^3$ が2-ピラジニル又は炭素数が $1\sim7$ 個のアルキルで置換されていてもよい3-ピリジルである化合物を除く。

(B)

Xは、窒素原子を表す。

 $R^{1}$ は、4-メチルピペラジン-1-イルを表す。

 $R^2$ は、フルオロ、クロロ、ヨード、ブロモ又はトリフルオロメチルを表す。  $R^3$ は、2-ピラジニル又は3-ピリジルを表す。

(C)

Xは、CHを表す。

 $R^{1}$ は、4-メチルピペラジンー1-イルを表す。

 $\mathbb{R}^2$ は、フルオロ、クロロ、ヨード、ブロモ又はトリフルオロメチルを表す。

 $R^3$ は、2-ピラジニル、3-ピリジル又は5-ピリミジニル(かかる2-ピラジニル、3-ピリジル及び5-ピリミジニルは、1-3個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン又はアミノで置換されていてもよい。)を表す。

[0006]

上記の一般式(I)で表される化合物の中で好ましい化合物は、次の(1)~(14)のアミド誘導体またはその塩である。

9 0 1

- (2)  $3-3-k-4-(4-x+n)^2 1-4nx+n)-N-\{4-x+n-3-[4-(3-2)^2 1) 2-4nx+1]$  フェニル ベンズアミド、

- (6)  $4-(4-x+n)^2 + (4-x+n)^2 + (4-x+n)^2$

- (9)  $3-\overline{y}$ ロモー $4-(4-x+\nu)$ ピペラジンー1-4ルメチル)  $-N-\{3$   $-[4-(5-\overline{y}$ ロモピリジンー3-4ル)ピリミジンー2-4ルアミノ] -4-メチルフェニル ベンズアミド、
- (10)  $4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル) -3-トリフルオロメチル-N-<math>\{3-[4-(5-プロモピリジン-3-イル) ピリミジン-2-イルアミノ] -4-メチルフェニル ベンズアミド、$

ミノ] -4-メチルフェニル ベンズアミド、

 $(1\ 3)\ 3- \overline{7}$   $\overline{7}$   $\overline{$ 

(14) 3-  $\overline{)}$   $\overline{)}$   $\overline{)}$   $\overline{)}$  -N-  $\overline{)}$  4-  $\cancel{)}$  -N-  $\overline{)}$  4-  $\cancel{)}$  -N-  $\overline{)}$  -N-  $\overline{)}$  -N-  $\overline{)}$  -N-  $\overline{)}$  -N-  $\overline{)}$  -N- -N-

# [0007]

本発明にかかる化合物は、BCR-ABLチロシンキナーゼの阻害活性を有し、慢性骨髄性白血病、急性リンパ性白血病、急性骨髄性白血病等の疾患に対する治療薬として有用である (Deninger W N, Goldman M, Melo V:BLOOD, 2000, 96, 33 43-3356)。

上記 (B) の化合物は、特開平6-87834 号及びWO02/22597に記載されているように思われるが、該公報には具体的には開示されていない。また、上記 (A) 及び (C) の化合物は、文献等に全く記載されていない。

### [0008]

以下に本発明を詳述する。

本発明において、「アルキル」としては、直鎖状又は分枝鎖状の炭素数 $1\sim1$ 0個のもの、例えば、メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、、イソブチル、sec-ブチル、t-ブチル、t-ペン・t-ペン・t-ペン・t-ペン・t-ペン・t-ペン・t-ペン・t

# [0009]

「ハロアルキル」、「アリールアルキル」、「アルコキシ」、「アルコキシアルキル」、「アルコキシカルボニル」、「モノアルキルアミノ」、「ジアルキルアミノ」、「ヒドロキシアルキル」、「モノアルキルカルバモイル」、及び「ジ

アルキルカルバモイル」のアルキル部分としては、前記のアルキルが挙げられる

# [0010]

「アリール」としては、炭素数  $6 \sim 10$  のもの、例えば、フェニル、1ーナフチル、2ーナフチルが挙げられる。

「アリールアルキル」のアリール部分としては、前記のアリールが挙げられる

# [0011]

「芳香族複素環基」としては、窒素、酸素及び硫黄から選択される1~4個までのヘテロ原子を有する5~6員の芳香環基、又はそれらのベンゼン縮合環が挙げられる。芳香族複素環基の環構成原子が窒素原子、又は硫黄原子の場合、かかる窒素原子、硫黄原子はオキシドを形成してもよい。例えば、1ーピロリル、2ーピロリル、3ーピロリル、3ーインドリル、2ーフラニル、3ーフラニル、3ーベンブフラニル、2ーチエニル、3ーチエニル、3ーベンブチエニル、2ーオキサブリル、4ーイソオキサブリル、2ーチアブリル、5ーチアブリル、2ーベンブチアブリル、1ーイミダブリル、2ーイミダブリル、4ーイミダブリル、2ーベンズイミダブリル、1Hー1、2、4ートリアブールー1ーイル、1Hーテトラブールー5ーイル、2Hーテトラブールー5ーイル、2ーピリジル、3ーピリジル、4ーピリミジニル、1、3、5ートリアジンー2ーイル、3ーピリダジニル、5ーピリミジニイル、又は2ーピラジルが挙げられる。

# [0012]

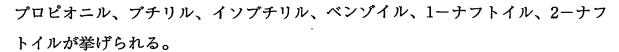
「ハロゲン」としては、例えば、フッ素、塩素、臭素、ヨウ素が挙げられる。

#### [0013]

「ハロアルキル」のハロゲン部分としては、前記のハロゲンが挙げられる。「 ハロアルキル」としては、例えば、トリフルオロメチル、2, 2, 2ートリフル オロエチルが挙げられる。

### [0014]

「アシル」としては、炭素数1~11のもの、例えば、ホルミル、アセチル、



# [0015]

「飽和環状アミノ基」としては、環構成原子として、窒素原子を少なくとも1個有する飽和環基であり、さらに、窒素原子、酸素原子又は硫黄原子を、同一又は異なって、1個~3個含んでいてもよい、4~8員飽和環基が挙げられる。環状アミノの環構成原子が窒素原子、又は硫黄原子の場合、かかる窒素原子、硫黄原子はオキシドを形成してもよい。例えば、ピロリジニル、ピペリジニル、ピペラジニル、ホモピペラジニル、モルホリニル、チオモルホリニルが挙げられる。

# [0016]

## 【発明の実施の形態】

本発明にかかる化合物は、公知化合物又は容易に調製可能な中間体から、例えば下記の方法に従って製造することができる。本発明化合物の製造において、原料が反応に影響を及ぼす置換基を有する場合には、原料をあらかじめ公知の方法により適当な保護基で保護した後に反応を行うのが一般的である。保護基は、反応後に、公知の方法により脱離することができる。

### 製法1

# 【化3】

〔式中、Xは、窒素原子又はC Hを表し、 $R^1$ は、飽和環状アミノ基(かかる飽和環状アミノ基は、 $1\sim3$  個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル又はアミノで置換されていてもよい。)、モノアルキルアミノ又はジアルキルアミノを表し、 $R^2$ は、アルキル、ハロゲン、ハロアル

キル、ヒドロキシアルキル、アルコキシ、アルコキシアルキル、アルコキシカルボニル、アシル、アミノ、モノアルキルアミノ、ジアルキルアミノ、ニトロ、カルバモイル、モノアルキルカルバモイル、ジアルキルカルバモイル、シアノ、アリール、アリールアルキル又は芳香族複素環基(かかるアリールアルキルのアリール部分、アリール及び芳香族複素環基は、1~3個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン、ハロアルキル、ヒドロキシアルキル又はアミノで置換されていてもよい。)を表し、R<sup>3</sup>は、3ーピリジル、3ーピリダジニル、4ーピリダジニル、1,2ージヒドロピリダジンー4ーイル、5ーピリミジニル、4ーピリミジニルと表す(かかる3ーピリジル、3ーピリダジニル、4ーピリダジニル、1,2ージヒドロピリダジンー4ーイル、5ーピリミジニル、4ーピリダジンー4ーイル、5ーピリミジニル、4ーピリダジンー3ーイル、5ーピリミジニル、4ーピリダジンー4ーイル、5ーピリミジニル、1,2ージヒドロピリグジンー3ーイル、5ーピリミジニル、1,2ージヒドロピリグジンー4ーイル、5ーピリミジニル、4ーピリミジニル及び2ーピラジニルは、1~3個の同一又は異なる、アルキル、ハロゲン又はアミノで置換されていてもよい。)。〕

本反応は、化合物3と化合物2との縮合反応であって、それ故、縮合反応とし てそれ自体知られた公知の方法によって行われる。化合物3で表されるカルボン 酸又はその反応性誘導体と、化合物2で表されるアミンを反応させることにより 、化合物(I)を製造することができる。化合物3の反応性誘導体としては、例 えば、酸ハライド(例えば、酸クロリド、酸ブロミド)、混合酸無水物、イミダ ゾリド、活性アミド等、アミド縮合形成反応に通常用いられるものを挙げること ができる。カルボン酸3を用いる場合は、縮合剤(例えば、1.1'ーオキサリ ルジイミダゾール、1ーエチルー3ー (3ージメチルアミノプロピル) カルボジ イミド、ジシクロヘキシルカルボジイミド、シアノホスホン酸ジエチル、ジフェ ニルホスホリルアジド)が使用され、塩基(例えば、トリエチルアミン、N,N ージイソプロピルーNーエチルアミン、N.N-ジメチルアニリン、ピリジン、 4-ジメチルアミノピリジン、1,8-ジアザビシクロ[5.4.0]ウンデセ -7-エンの有機塩基)の存在又は非存在下に、-20~100℃で反応を行う 。使用される溶媒は、反応に関与しなければ特に限定されないが、テトラヒドロ フラン、ジエチルエーテルなどのエーテル類、N,N-ジメチルホルムアミド、 N、N-ジメチルアセトアミドなどのアミド類、アセトニトリル、プロピオニト リルなどのニトリル類、ベンゼン、トルエンなどの炭化水素類、クロロホルム、ジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水素類、又はこれらの混合溶媒を挙げることができる。この際、添加剤(1ーヒドロキシベンゾトリアゾール、Nーヒドロキシコハク酸イミド等)を加えることもできる。反応時間は、原料及び縮合剤の種類、反応温度等によって異なるが、通常、30分~24時間が適当である。化合物3及び縮合剤の使用量は、化合物2に対して1~3倍モル量が好ましい。化合物3の反応性誘導体として、例えば酸ハライドを用いる場合は、ピリジン、4ーメチルピリジンなどのピリジン系溶媒又は前記と同じ塩基と溶媒を使用し、一20~100℃で反応を行う。また、添加物として、例えば4ージメチルアミノピリジンを加えることもできる。反応時間は、使用する酸ハライドの種類、反応温度によって異なるが、通常、30分~24時間が適当である。

## [0018]

原料化合物である化合物2であってXが窒素原子である場合は、例えば特開平 6-87834号に記載の方法と同様の方法により製造することができる。

原料化合物である化合物2であってXがCHである場合は、次の方法に従って製造することができる。

# 【化4】

〔式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は前記と同義である。 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ はアルキルを表し、 $X^1$ はハロゲンを表す。〕

#### 工程1

本反応は化合物 4 と、有機ホウ素化合物 5 又は有機スズ化合物 6 を用いたクロ

スカップリング反応であり、公知の方法によって行うことができる。本反応は、例えばパラジウム触媒存在下、適当な溶媒中、20~200℃で行う。一般的にパラジウム触媒として、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム、ジクロロビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム、ジクロロビス(トリーoートリルホスフィン)パラジウムなどが使用され、反応溶媒は、反応に関与しなければ特に限定されないが、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、メタノール、エタノールなどのアルコール類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ベンゼン、トルエン、キシレンなどの炭化水素類、ピリジン、トリエチルアミンなどの有機アミン類、又はこれらの混合溶媒を挙げることができる。化合物4を用いる場合、塩基(例えば水酸化ナトリウム、炭酸カリウム、りん酸三カリウム)の添加が必須である。反応時間は、使用する原料の種類、反応温度によって異なるが、通常、1~48時間が適当である。

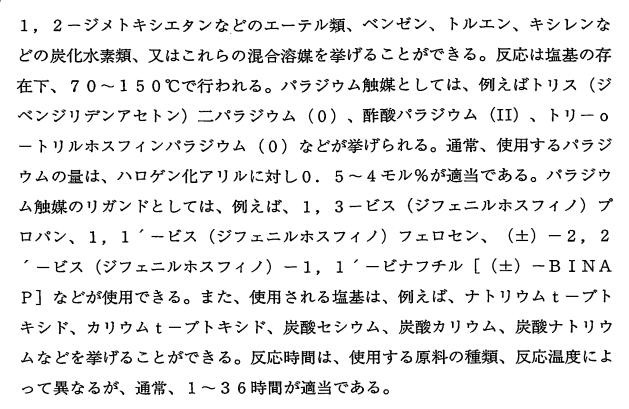
# [0019]

#### 工程2

本反応は、化合物7の芳香族ニトロ基のアミノ基への還元反応であり、それ故、還元反応としてそれ自体知られた公知の方法によって行われる。反応は、酸性条件下で亜鉛やスズを用いて処理する方法がある。また接触還元法としては、例えば白金、ラネーニッケル、白金黒(Pt-C),パラジウムー炭素(Pd-C),ルテニウム錯体などを触媒として水素化できる。その他、亜ジチオン酸ナトリウムなどの硫化物を用いる方法や、金属触媒下、ギ酸アンモニウム、ヒドラジンなどで還元する方法もある。

# [0020]

原料化合物である化合物 4 は、例えば、J.P.Wolfeらのパラジウム触媒を用いた方法(J.Org.Chem., 61, 1133(1996). J.Org.Chem., 65, 1144 (2000).) を用い、2, 4-ジクロロピリジン(例えば、文献記載の方法(Recl.Trav.Chim.Pays-Bas., 69, 690 (1950).) に準じて製造できる。)と2-メチルー5-ニトロアニリンを反応させることによって製造することができる。反応溶媒は、反応に関与しなければ特に限定されないが、テトラヒドロフラン、1, 4-ジオキサン、



## [0021]

また化合物 4 は、2, 4 ージクロロピリジンと 2 ーメチルー 5 ーニトロアニリンを適当な溶媒中、塩基の存在または非存在下、20~200℃で反応させることによっても製造することができる。使用される塩基は、例えば、ピリジン、トリエチルアミン、N, NージイソプロピルーNーエチルアミン、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化カリウムなどを挙げることができる。使用される溶媒は、反応に関与しなければ特に限定されないが、テトラヒドロフラン、ジブチルエーテル、1, 4 ージオキサンなどのエーテル類、N, Nージメチルホルムアミド、N, Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ベンゼン、トルエンなどの炭化水素類、エチレングリコール、2 ーメトキシエタノールなどのアルコール類、クロロホルム、ジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水素類、ジメチルスルホキシド或いはこれらの混合溶媒を挙げることができる。反応時間は、使用する原料の種類、反応温度によって異なるが、通常、1~24時間が適当である。

# [0022]

また、原料化合物である化合物 7 は、例えば、次の方法に従っても製造することができる。

# 【化5】

〔式中、 $R^3$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ 、 $X^1$ は前記と同義である。 $X^2$ はハロゲンを表す。

#### 工程1

本反応は化合物8と有機ホウ素化合物5又は有機スズ化合物6を用いたクロスカップリング反応であり、前述の方法にしたがって行うことができる。

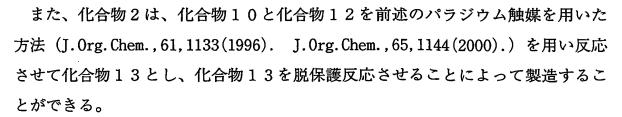
# 工程2

化合物 9 をハロゲン化することにより化合物 1 0 を製造する。それ故、ハロゲン化反応としてそれ自体知られた公知の方法によって行われる。反応は通常、オキシ塩化りん、オキシ臭化りん、五塩化りん、五臭化りんなどを用い、必要に応じ適当な溶媒中で行われる。使用される溶媒は、反応に関与しなければ特に限定されないが、例えば、テトラヒドロフラン、ジブチルエーテル、1,4ージオキサンなどのエーテル類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、クロロホルム、ジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水素類、或いはこれらの混合溶媒を挙げることができる。反応温度は通常、室温~130℃で行われ、反応時間は通常 20分~24時間が適当である。

#### 工程3

化合物 1 0 と化合物 1 1 を前述のパラジウム触媒を用いた方法(J. Org. Chem., 61, 1133(1996). J. Org. Chem., 65, 1144(2000).) を用い、化合物 7 を製造することができる。

[0023]



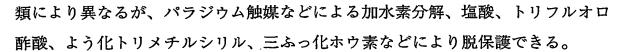
# 【化6】

〔式中、 $R^3$ は前記と同義である。 $R^4$ は保護基、 $X^2$ はハロゲンを表す。〕 工程 1

原料化合物12は、2,4-ジアミノトルエンを公知の方法により適当な保護基で保護し製造できる。保護基としては、例えば、ベンゾイル、アセチル、ホルミルなどのアシル誘導体やベンジルオキシカルボニル、t-ブトキシカルボニル、2,2,2-トリクロロエトキシカルボニルなどのウレタン型誘導体などが挙げられる。化合物10と化合物12を前述のパラジウム触媒を用いた方法を用い化合物13を製造できる。

#### 工程2

化合物 1 3 の脱保護反応としては、例えば、アシル型の保護基の場合は、酸またはアルカリによる加水分解、アンモニア水、ヒドラジンなどにより除去できる。加水分解に使用される酸としては塩酸、硫酸のような無機酸、塩基としては水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなどの無機塩基を挙げることができる。反応溶媒としては例えば、メタノール、エタノールなどのアルコール類、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサンなどのエーテル類、水又はこれらの混合溶媒を挙げることができる。反応温度は0~100℃で行われ、反応時間は通常数分~24時間である。また、保護基がウレタン型誘導体の場合には、使用する保護基の種



# [0024]

原料化合物である化合物3は、次の方法に従って製造することができる。

# 【化7】

[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ は前記と同義である。 $R^9$ はアルキルを表す。 $X^3$ は $C_1$ 、 $B_r$ 、I、 $O_{T_8}$  、 $O_{M_8}$  の M E 等の脱離基を表す。]

#### 工程1

化合物 1 4 (例えば、文献記載の方法(J. Med. Chem., 43, 1508 (2000))に準じて製造できる。)とアミン 1 5 の縮合反応により、化合物 1 6 を製造することができる。式中、脱離基 X 3 は、ハロゲン、メシラート、トシラート等の脱離基を表わす。本反応は、アルキルハライドとアミン類の求核置換反応であり、公知の方法によって行われる。本反応は、適当な溶媒中、過剰のアミンを用いるか、又は塩基の存在下で行われる。使用される好適な塩基としては、ピリジン、トリエチルアミン、N,NージイソプロピルーNーエチルアミン、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム等を挙げることができる。使用される溶媒としては、反応に関与しなければ特に限定されないが、テトラヒドロフラン、ジエチルエーテルなどのエーテル類、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、アセトニトリル、プロピオニトリルなどのニトリル類、ベンゼン、トルエンなどの炭化水素類、メタノール、エタノールなどのアルコール類、水又はこれらの混合溶媒を挙げることができる。反応温度は、通常 0  $\mathbb{C}$  ~ 1 0 0  $\mathbb{C}$  で行われ、反応時間は、使用する原料の種類、反応温度によって異なるが、通常 3 0  $\mathbb{C}$  ~ 2 4 時間が適当である。



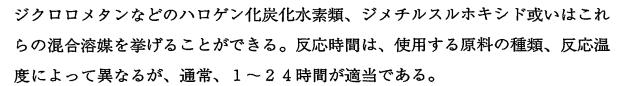
化合物 1 6 を加水分解することにより化合物 3 を製造する。反応は通常、酸または塩基存在下、適当な溶媒中で行われる。加水分解に使用される酸としては塩酸、硫酸のような無機酸、塩基としては水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなどの無機塩基を挙げることができる。反応溶媒としては例えば、メタノール、エタノールなどのアルコール類、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサンなどのエーテル類、水又はこれらの混合溶媒を挙げることができる。反応温度は 0~100℃で行われ、反応時間は通常 3 0 分~2 4 時間である。

#### 製法2

# 【化8】

〔式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は前記と同義である。 $X^4$ は $C_1$ 、 $B_r$ 、I、 $S_1$   $R^5$ を表し、 $R^5$ はアルキルを表す。〕

化合物 17 と化合物 18 を反応させることによって、化合物(1)を製造することができる。反応は、適当な溶媒中、塩基の存在または非存在下、 $20\sim20$ 0° で行われる。使用される塩基は、例えば、ピリジン、トリエチルアミン、N、NージイソプロピルーNーエチルアミン、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化カリウムなどを挙げることができる。使用される溶媒は、反応に関与しなければ特に限定されないが、テトラヒドロフラン、ジブチルエーテル、1, 4 ージオキサンなどのエーテル類、N、Nージメチルホルムアミド、N、Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ベンゼン、トルエンなどの炭化水素類、エチレングリコール、2 ーメトキシエタノールなどのアルコール類、クロロホルム、



# [0026]

原料化合物である化合物17は、例えば、2,4-ジアミノトルエンと化合物3を製法1に準じて縮合することにより製造することができる。

# [0027]

原料化合物である化合物18は、Xが窒素原子の場合は、例えば、2,4-ジ クロロピリミジンを用いて後述の製法4に記載の方法より製造することができ、 XがCHの場合は、前述の製法1に記載の方法により製造することができる。

製法3

【化9】

[式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ は前記と同義である。]

化合物 19又は該化合物の酸付加塩と、化合物 20を反応させることにより、化合物 (Ia) (Xが窒素原子である化合物 (I)) を製造することができる。反応は適当な溶媒中、20~200℃で行う。使用される溶媒としては、反応に関与しなければ特に限定されないが、例えばメタノール、エタノール、2ープロパノール、2ーメトキシエタノールなどのアルコール類を挙げることができる。化合物 20の使用量は、化合物 19に対して1~2倍モル量、好適には、1~1.2倍モル量であり、反応時間は、使用する原料の種類、反応温度によって異なるが、通常 30分~30時間が適当である。化合物 19の酸付加塩を用いる場合

は、適当な塩基 (例えば炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、水酸化ナトリウム 、水酸化カリウム) を添加し、反応を行うことができる。

# [0029]

原料化合物である化合物 1 9 は、化合物 1 7 を文献記載の方法 (J. Med. Chem., 18, 1077(1975)) によりシアナミドと反応させることにより、遊離または酸付加塩の形態で製造することができる。

原料化合物である化合物20は、特開平6-87834号に記載の方法に準じて製造することができる。

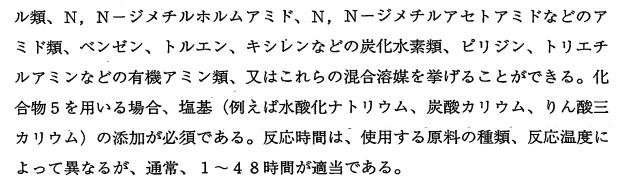
[0030]

# 製法4

【化10】

〔式中、 $R^1$ 、 $R^2$ 、 $R^3$ 、 $R^6$ 、 $R^7$ 、 $R^8$ は前記と同義である。 $X^5$ はハロゲンを表す。〕

本反応は化合物 2 1 と、有機ホウ素化合物 5 又は有機スズ化合物 6 を用いたクロスカップリング反応であり、公知の方法によって行うことができる。本反応は、例えばパラジウム触媒存在下、適当な溶媒中、20~200℃で行う。一般的にパラジウム触媒として、テトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム、ジクロロビス(トリフェニルホスフィン)パラジウム、ジクロロビス(トリーoートリルホスフィン)パラジウムなどが使用され、反応溶媒は、反応に関与しなければ特に限定されないが、テトラヒドロフラン、1,4ージオキサン、1,2ージメトキシエタンなどのエーテル類、メタノール、エタノールなどのアルコー



## [0031]

原料化合物である化合物 2 1 は、例えば、化合物 1 7 と 4 ーヒドロキシー 2 ー (メチルチオ) ピリミジン等と反応させた後、オキシ塩化りんで処理 (Bioorg.M ed.Chem.Lett., 11, 2235(2001)) するか、又は、化合物 1 7 と 2, 4 ージクロロピリミジンを用いて文献 (J.Heterocyclic Chem, 37, 1457(2000)) 記載の方法によっても製造できる。

## [0032]

本発明に係る化合物は遊離の塩基のまま医薬として用いることができるが、公知の方法により薬学的に許容される塩の形にして用いることもできる。このような塩としては、塩酸、臭化水素酸、硫酸、燐酸などの鉱酸の塩、酢酸、クエン酸、酒石酸、マレイン酸、コハク酸、フマル酸、pートルエンスルホン酸、ベンゼンスルホン酸、メタンスルホン酸などの有機酸の塩などを挙げることができる。例えば、本発明にかかるアミド誘導体の塩酸塩は、アミド誘導体を塩化水素のアルコール溶液、酢酸エチル溶液又はジエチルエーテル溶液に溶解することによ

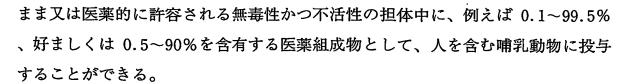
# [0033]

り得ることができる。

本発明に係る化合物は、後記の試験例に示すように、前記の特開平6-87834号に具体的に開示されているピリミジン誘導体に比して、BCR-ABLチロシンキナーゼの阻害活性が高い。このことから、本発明に係る医薬は、BCR-ABLチロシンキナーゼが関与する疾患、例えば、慢性骨髄性白血病、急性リンパ性白血病、急性骨髄性白血病、等の予防又は治療剤として有用である。

### [0034]

本発明に係る化合物を医薬として投与する場合、本発明に係る化合物は、その



# [0035]

担体としては、固形、半固形又は液状の希釈剤、充填剤及びその他の処方用の助剤一種以上が用いられる。医薬組成物は、投与単位形態で投与することが望ましい。本発明医薬組成物は、静脈内投与、経口投与、組織内投与、局所投与(経皮投与など)又は経直腸的に投与することができる。これらの投与方法に適した剤型で投与されるのはもちろんである。経口投与が特に好ましい。

BCR-ABLチロシンキナーゼ阻害剤又は慢性骨髄性白血病治療剤としての用量は、病気の性質と程度、年齢、体重などの患者の状態、投与経路などを考慮した上で設定することが望ましいが、通常は、成人に対して本発明に係る化合物の有効成分量として、1日あたり、0.1~1000mg/ヒトの範囲、好ましくは1~500mg/ヒトの範囲が一般的である。

場合によっては、これ以下で足りるし、また逆にこれ以上の用量を必要とする こともある。また1日2~3回に分割して投与することもできる。

[0036]

## 【実施例】

以下に参考例、実施例、試験例及び製剤例を掲げて本発明を更に詳しく説明するが、本発明はこれらのみに限定されるものではない。

[0037]

参考例1

3-ブロモー4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル) ベンゾイルクロリド 二塩酸塩

工程1

<u> 3-ブロモー4-メチル安息香酸エチル</u>

3-ブロモー4-メチル安息香酸10.00gをエタノール100mlに懸濁し、濃硫酸2.7mlを添加して22時間加熱還流した。溶媒を減圧留去後、残渣に氷水を加え、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液にて中和(pH8)した後、酢

酸エチルで抽出した。抽出液を水洗後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧 下溶媒を留去し、目的化合物 1 0. 9 9 g を褐色油状物として得た。

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  : 1.39(3H, t), 2.45(3H, s), 4.37(2H, q), 7.29(1H, dd), 7.87(1 H, dd), 8.20(1H, d)

[0038]

工程2

# 3-ブロモー4-(ブロモメチル)安息香酸エチル

本化合物は、文献(J. Med. Chem., 2000, 43(8), 1508-1518)記載の方法に準じて製造した。工程1で得られた3ーブロモー4ーメチル安息香酸エチル10.00gを四塩化炭素125mlに溶解し、Nーブロモコハク酸イミド6.83g、過酸化ベンゾイル80mgを添加して、白熱灯(1500W)照射下、8時間加熱還流した。不溶物を濾去後、濾液をジクロロメタン500mlで希釈した。水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。減圧下溶媒を留去し、粗生成物13.02gを褐色油状物として得た。

1H-NMR(CDC13) δ:1.40(3H,t), 2.45(3H,s), 4.37(2H,q), 4.60(2H,s), 7.52(1H,d), 7.96(1H,dd), 8.24(1H,d)

[0039]

工程3

# 3-ブロモ-4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)安息香酸エチル

工程2で得られた3ーブロモー4ー(ブロモメチル)安息香酸エチル11.40gを無水テトラヒドロフラン114mlに溶解し、炭酸水素カリウム5.3gを添加後、アルゴン雰囲気下、室温で攪拌しながらNーメチルピペラジン2.86gのテトラヒドロフラン溶液10mlを10分かけて滴下した。室温で4時間攪拌後、不溶物を濾去し、濾液の溶媒を減圧下に留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、目的化合物7.53gを黄褐色油状物として得た。

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ : 1.39(3H, t), 2.30(3H, s), 2.48(4H, br), 2.57(4H, br), 3.63(2H, s), 4.38(2H, q), 7.57(1H, d), 7.94(1H, dd), 8.20(1H, d)

[0040]



<u>3ープロモー4ー(4ーメチルピペラジンー1ーイルメチル)安息香酸 二塩酸</u> 塩

工程3で得られた3ープロモー4ー(4ーメチルピペラジンー1ーイルメチル)安息香酸エチル2.00gをメタノール40mlに溶解し、1N水酸化ナトリウム水溶液8.8mlを添加して、1時間加熱還流した。溶媒を減圧留去後、残留物に水40mlを加え溶解させた。エーテル40mlで洗浄後、水層は氷冷下1N塩酸にて酸性(pH2)とした。水を減圧留去後、残留物にトルエン50mlを加えて水を共沸除去する操作を3回繰り返し、粗生成物2.56gを無色結晶として得た。

 $^{1}\text{H-NMR}(D_{2}0) \delta$ : 3.04(3H,s), 3.72(8H,br), 4.66(2H,s), 7.74(1H,d), 8.05(1H,d), 8.33(1H,s)

[0041]

工程5

3-ブロモー4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩

工程 4 で得られた 3 ープロモー 4 ー (4 ーメチルピペラジンー 1 ーイルメチル) 安息香酸 二塩酸塩 1 . 5 0 g を塩化チオニル 6 . 3 m 1 に懸濁し、 2 4 時間加熱攪拌した。反応液を放冷後、析出した結晶を濾取し、ジエチルエーテルで洗浄して、粗生成物 1 . 3 4 g を無色結晶として得た。

融点229~231℃(分解)

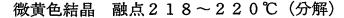
 $^{1}$ H-NMR( $D_{2}$ 0)  $\delta$  : 3.05(3H, s), 3.83(8H, br), 4.71(2H, s), 7.76(1H, d), 8.07(1H, dd), 8.37(1H, s)

[0042]

参考例2

<u>3-ヨードー4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロリ</u>ド 二塩酸塩

参考例1と同様の方法で、工程1で3-ブロモ-4-メチル安息香酸の代わりに3-ヨード-4-メチル安息香酸を用いて製造した。



 $^{1}\text{H-NMR}(D_{2}O) \delta$  : 3.09(3H, s), 3.86(8H, br), 4.71(2H, s), 7.77(1H, d), 8.13(1H, dd), 8.66(1H, d)

[0043]

## 参考例3

3-クロロ-4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩

参考例1と同様の方法で、工程1で3-ブロモー4-メチル安息香酸の代わりに3-クロロー4-メチル安息香酸を用いて製造した。

無色結晶 融点245~247℃(分解)

 $^{1}\text{H-NMR}(D_{2}0) \delta$  : 3.07(3H, s), 3.84(8H, br), 4.71(2H, s), 7.79(1H, d), 8.06(1H, dd), 8.21(1H, s)

[0044]

# 参考例4

<u>3-フルオロー4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロ</u>リド 二塩酸塩

参考例1と同様の方法で、工程1で3-ブロモ-4-メチル安息香酸の代わり に3-フルオロ-4-メチル安息香酸を用いて製造した。

無色結晶 融点242~244℃(分解)

 $^{1}\text{H-NMR}(D_{2}O) \delta$  : 3.01(3H,s), 3.63(4H,br), 3.84(4H,br), 4.63(2H,s), 7.68(1H,t), 7.89(2H,t)

[0045]

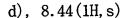
#### 参考例5

<u>4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)-3-トリフルオロメチルベン</u> <u>ゾイルクロリド 二塩酸塩</u>

参考例1と同様の方法で、工程1で3-ブロモー4-メチル安息香酸の代わり に4-メチル-3-トリフルオロ安息香酸を用いて製造した。

微褐色結晶 融点214~216℃(分解)

 $^{1}\text{H-NMR}(D_{2}0) \delta$ : 3.02(3H,s), 3.81(8H,br), 4.70(2H,s), 7.91(1H,d), 8.32(1H,



[0046]

参考例6

工程1

3-(ジメチルアミノ)-1-(5-ピリミジニル)-2-プロペン-1-オン本化合物は、文献(特許公報第2706682号)記載の方法に準じて製造した。5-アセチルピリミジン(Khim. Geterotsikl. Soedim., 1981, (7), 958-962) 1.54gにN, N-ジメチルホルムアミド ジメチルアセタール6.01gを添加し、15時間加熱還流した。反応液を放冷後、少量のジイソプロピルエーテルを加えて析出晶を濾取し、目的化合物1.52gを赤褐色結晶として得た。

融点133~135℃

 $^{1}\text{H-NMR}(\text{CDC1}_{3}) \delta$ : 2.98(3H, s), 3.22(3H, s), 5.62(1H, d), 7.89(1H, d), 9.17(2H, s), 9.27(1H, s)

[0047]

工程2

# 1-(2-メチルー5-ニトロフェニル)グアニジン

1-(2-メチル-5-ニトロフェニル)グアニジン 硝酸塩(特許公報第 2706682号) 135 g に水酸化ナトリウム 21 g の冷却水溶液 1.0 L を直接添加し、室温で 10 分攪拌した。結晶を濾過して十分に水洗し、60 で通風乾燥して、目的化合物 102 g を淡黄色結晶として得た。

融点135~142℃

 $^{1}\text{H-NMR}(DMSO-d_{6}) \delta$ : 2.16(3H, s), 5.31(4H, br), 7.31(1H, d), 7.48(1H, d), 7.59 (1H, dd)

[0048]

工程3

工程1で得られた3ー(ジメチルアミノ)-1ー(5ーピリミジニル)-2-プロペン-1-オン1.51gに、工程2で得られた1-(2-メチル-5-ニトロフェニル)グアニジン1.66gを添加し、120℃で2時間攪拌した。固化した反応液に2-プロパノールを加えて結晶を濾取し、2-プロパノール、ジエチルエーテルで順次洗浄して、目的化合物1.95gを淡褐色結晶として得た

融点200~203℃

 $^{1}\text{H-NMR}(DMSO-d_{6}) \delta$ : 2.43(3H,s), 7.53(1H,d), 7.65(1H,d), 7.91(1H,dd), 8.68 (1H,d), 8.77(1H,d), 9.33(2H,s), 9.47(2H,s)

[0049]

工程4

4-メチル-3-  $\lceil 4-$  (5-ピリミジニル) ピリミジン-2-イルアミノ $\rceil$  アニリン

本化合物は、文献(特許公報第2706682号)記載の方法に準じて製造した。工程3で得られた1-メチルー4-ニトロー2-[4-(5-ピリミジニル) ピリミジンー2-イルアミノ] ベンゼン1.95 gをメタノール300 m 1 に懸濁し、10%パラジウム炭素0.50 gを添加して、4a t mで30  $\mathbb C$  に加温し、18 時間水素添加した。触媒を濾去し、濾液の溶媒を減圧下に留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、目的化合物0.60 gを黄色アモルファスとして得た。

 $^{1}\text{H-NMR}(\text{CDC1}_{3}) \delta$ : 2.25(3H, s), 3.64(2H, br), 6.43(1H, d), 6.99(1H, s), 7.01(1 H, d), 7.14(1H, dd), 7.52(1H, s), 8.54(1H, dd), 9.32(1H, s), 9.35(2H, s)

[0050]

参考例 7

4-メチル-3- [4-(2-ピラジニル) ピリミジン-2-イルアミノ] アニ リン

工程1

3-(ジメチルアミノ)-1-(2-ピラジニル)-2-プロペン-1-オン 本化合物は、文献(特許公報第2706682号)記載の方法に準じて製造し

た。2-アセチルピラジン 5. 00 g に N, N-ジメチルホルムアミド ジメチル アセタール 5. 37 g を添加し、19 時間加熱還流した。反応液を放冷後、析出した結晶を酢酸エチルに溶解し、減圧濃縮した。少量のジエチルエーテルを加えて析出晶を濾取し、ジエチルエーテル及びジイソプロピルエーテルで順次洗浄して、目的化合物 5. 20 g を茶色結晶として得た。

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  : 3.01(3H, s), 3.21(3H, s), 6.36(1H, d), 7.95(1H, d), 8.61(2H, m), 9.33(1H, s)

[0051]

工程2

<u>1ーメチルー4ーニトロー2ー「4ー(2ーピラジニル)ピリミジンー2ーイル</u>アミノ] ベンゼン

本化合物は、文献(特許公報第2706682号)記載の方法に準じて製造した。工程1で得られた3-(ジメチルアミノ)-1-(2-ピラジニル)-2-プロペン-1-オン2.00g及び1-(2-メチル-5-ニトロフェニル)グアニジン 硝酸塩(特許公報第2706682号)2.90gを2-プロパノール23m1に懸濁し、水酸化ナトリウム0.50gを添加して、20時間加熱還流した。反応液を放冷後、析出した結晶を濾取し、粗結晶3.25gを得た。これをクロロホルムーメタノール(2:1)に溶解した後、不溶物を濾去し、濾液を減圧濃縮して、目的化合物1.93gを黄土色結晶として得た。

融点207~210℃

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$ : 2.44(3H, s), 7.53(1H, d), 7.74(1H, d), 7.91(1H, dd), 8.71 (1H, d), 8.81(3H, m), 9.34(1H, s), 9.47(1H, s)

[0052]

工程3

本化合物は、文献(特許公報第2706682号)記載の方法に準じて製造した。工程2で得られた1-メチル-4-ニトロ-2-[4-(2-ピラジニル)ピリミジン-2-イルアミノ]ベンゼン1.00gをメタノール50mlに懸濁

し、10%パラジウム炭素100mgを添加して、室温、3atmで14時間、3. 4atmでさらに4時間水素添加した。触媒を濾去し、濾液の溶媒を減圧下に留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、目的化合物 0. 49gを黄色アモルファスとして得た。

 $^{1}\text{H-NMR}(\text{CDC1}_{3}) \delta$ : 2.27(3H, s), 3.69(2H, br), 6.43(1H, dd), 7.00(1H, s), 7.02(1H, d), 7.60(1H, d), 7.70(1H, d), 8.58(1H, d), 8.67(2H, m), 9.60(1H, s)

[0053]

## 参考例8

 $3 - \lceil 4 - (6 - \rho - \rho - \nu) \rceil - 3 - \gamma - \gamma - 2 - \gamma - 2$ 

#### 工程1

5-アセチルー2-クロロピリジン

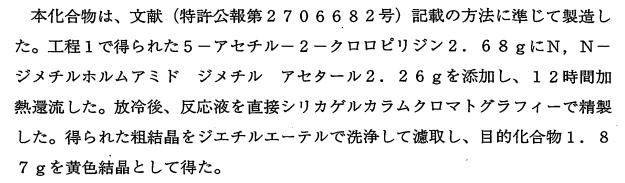
粉砕した塩化マグネシウム1.84gをトルエン20m1に懸濁し、トリエチルアミン9.4m1及びマロン酸ジエチル4.46gを順次添加した。室温で1.5時間攪拌した後、6ークロロニコチノイルクロリド4.84gのトルエン懸濁液10m1を20分かけて滴下し、室温でさらに2時間攪拌した。1N塩酸60m1を加えて中和後、水層を分離した。水層はさらにジエチルエーテルで抽出し、有機層を合わせて減圧下に溶媒を留去した。得られた粗結晶にジメチルスルホキシドー水(25m1−1m1)を添加し、150~160℃で2時間加熱攪拌した。反応液を放冷後、水を加え、析出した結晶を濾取した。これを酢酸エチルに溶解した後、水及び飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。得られた粗結晶をジイソプロピルエーテルで洗浄して濾取し、目的化合物2.74gを乳白色結晶として得た。

融点101~102℃

 $^{1}\text{H-NMR}(\text{CDC1}_{3}) \delta$ : 2.64(3H, d), 7.45(1H, d), 8.20(1H, dt), 8.94(1H, d)

[0054]

工程2



融点122~123℃

 $^{1}\text{H-NMR}(\text{CDC1}_{3}) \delta$ : 2.96(3H, s), 3.19(3H, s), 5.62(1H, d), 7.37(1H, d), 7.85(1H, d), 8.16(1H, dd), 8.85(1H, d)

[0055]

工程3

融点210~212℃

 $^{1}$ H-NMR(DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  : 2.42(3H, s), 7.52(1H, d), 7.59(1H, d), 7.70(1H, d), 7.90(1H, dd), 8.53(1H, dd), 8.64(1H, d), 8.75(1H, d), 9.15(1H, d), 9.29(1H, s)

[0056]

工程4

工程3で得られた2- [4-(6-2) - 2] で得られた2- [4-(6-2) - 2] で得られた2- [4-(6-2) - 2] では、[4-(6-2) - 2] では、[4-(6-2

酸溶液4m1を添加した。徐々に100℃まで昇温し、100℃でさらに15分加熱攪拌した。反応液を放冷後、水を加え、10%水酸化ナトリウム水溶液にてアルカリ性とした。クロロホルムを加えてしばらく攪拌し、不溶物を濾去後、水層を分離した。水層はさらにクロロホルムで抽出し、有機層を合わせて硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、粗生成物を得た。ジエチルエーテルを加えて結晶化、濾取し、目的化合物680mgを淡黄色結晶として得た。

### 融点117~118℃

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  : 2.25(3H, s), 3.63(2H, br), 6.42(1H, dd), 6.95(1H, s), 7.00(1H, d), 7.10(1H, d), 7.45(1H, d), 7.54(1H, s), 8.31(1H, dd), 8.50(1H, d), 9.03 (1H, d)

[0057]

### 参考例 9

#### 工程1

# 5-ブロモニコチノイルクロリド

5-プロモニコチン酸 5.00 g に塩化チオニル 7.4 m 1 を添加し、6 時間加熱還流した。溶媒を減圧留去後、結晶をジイソプロピルエーテルで洗浄して濾取し、目的化合物 4.09 g を無色結晶として得た。

融点72~74℃

 $^{1}\text{H-NMR}(\text{CDC1}_{3}) \delta$ : 8.51(1H, t), 8.96(1H, d), 9.21(1H, d)

[0058]

#### 工程2

### <u>3ーアセチルー5ーブロモピリジン</u>

粉砕した塩化マグネシウム1.24gをトルエン13mlに懸濁し、トリエチルアミン6.2ml及びマロン酸ジエチル2.93gを順次添加した。室温で1.5時間攪拌した後、工程1で得られた5ーブロモニコチノイルクロリド4.08gのトルエン懸濁液10mlを15分かけて滴下し、室温でさらに2時間攪拌

した。1 N塩酸40m1を加えて中和後、水層を分離した。水層はさらにジエチルエーテルで抽出し、有機層を合わせて減圧下に溶媒を留去した。得られた油状物にジメチルスルホキシドー水(17m1-0.7m1)を添加し、150~160℃で2時間加熱攪拌した。反応液を放冷後、水を加え、析出した結晶を濾取した。これを酢酸エチルに溶解した後、水及び飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で順次洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。活性炭(強力白鷺MOIWY433)0.60gを加えて10分放置し、活性炭を濾去後、濾液を減圧濃縮した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、目的化合物0.89gを微黄色結晶として得た。

融点87~89.5℃

 $^{1}$ H-NMR(CDCl<sub>3</sub>)  $\delta$ : 2.65(3H, s), 8.37(1H, t), 8.86(1H, d), 9.07(1H, d)

[0059]

工程3

本化合物は、文献(特許公報第2706682号)記載の方法に準じて製造した。3-アセチル-5-ブロモピリジン(工程2)859mgにN,N-ジメチルホルムアミド ジメチル アセタール563mgを添加し、1時間加熱還流した。放冷後、反応液を直接シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。得られた粗結晶をジエチルエーテルで洗浄して濾取し、目的化合物860mgを黄色結晶として得た。

融点131~131.5℃

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  : 2.98(3H, s), 3.21(3H, s), 5.63(1H, d), 7.87(1H, d), 8.33(1H, t), 8.73(1H, d), 8.98(1H, d)

[0060]

工程4

<u>2-「4-(5-プロモピリジン-3-イル)ピリミジン-2-イルアミノ]-</u> <u>1-メチル-4-ニトロベンゼン</u>

工程3で得られた1-(5-ブロモピリジン-3-イル)-3-(ジメチルア

ミノ)-2-プロペン-1-オン833mg及び参考例6の工程2で得られた1 -(2-メチル-5-ニトロフェニル)グアニジン634mgに2-プロパノール7m1を添加し、17時間加熱還流した。反応液を放冷後、析出した結晶を濾取し、ジエチルエーテルで洗浄して、目的化合物823mgを淡黄色結晶として得た。

融点206~208℃

 $^{1}$ H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>)  $\delta$  : 2.43(3H, s), 7.52(1H, d), 7.66(1H, d), 7.90(1H, dd), 8.66 (1H, d), 8.74(1H, d), 8.80(1H, d), 8.86(1H, d), 9.31(2H, s)

[0061]

工程5

工程4で得られた2-[4-(5-ブロモピリジン-3-イル)ピリミジン-2-イルアミノ]-1-メチル-4-ニトロベンゼン807mgに濃塩酸5mlを添加し、55℃で加熱攪拌しながら塩化すず(II)二水和物2.36gの濃塩酸溶液3.5mlを添加した。徐々に100℃まで昇温し、100℃でさらに15分加熱攪拌した。反応液を放冷後、水を加え、10%水酸化ナトリウム水溶液にてアルカリ性とした。クロロホルムを加えてしばらく攪拌し、不溶物を濾去後、水層を分離した。水層はさらにクロロホルムで抽出し、有機層を合わせて硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、粗生成物を得た。ジエチルエーテルー酢酸エチルを加えて結晶化、濾取し、目的化合物528mgを黄色結晶として得た。

融点129.5~130℃

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  : 2.26(3H, s), 3.64(2H, br), 6.44(1H, dd), 6.99(1H, s), 7.01(1H, d), 7.13(1H, d), 7.59(1H, d), 8.53(2H, m), 8.78(1H, s), 9.15(1H, s)

[0062]

参考例 1 0

 $3 - [4 - (1, 2 - \mathcal{I} \cup \mathcal{I$ 

ページ: 36/



# 4-アセチルピリダジン

マロン酸モノエチルエステル カリウム塩3.55g及び塩化マグネシウム2.21gにN,Nージメチルホルムアミド12mlを添加し、60℃で4時間加熱攪拌した(反応液1)。これとは別に、4ーピリダジンカルボン酸(J. Heterocyclic Chem.,1990,27,579-582.)2.07g及び1,1'ーカルボニルビスー1Hーイミダゾール2.95gをN,Nージメチルホルムアミド12ml中、室温で4時間攪拌した反応液を調製し(反応液2)、上記で調製した反応液1に添加して、室温で26時間攪拌した。反応液にジエチルエーテルを加え、さらに1N塩酸50mlを加えて中和した。水層を分離し、水層はジエチルエーテルでさらに4回抽出した。有機層を合わせて硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去した。得られた油状物にジメチルスルホキシドー水(5ml-0.4ml)を添加し、150~160℃で2時間加熱攪拌した。溶媒を減圧留去後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。得られた粗結晶をジイソプロピルエーテルで洗浄して濾取し、目的化合物429mgを淡黄色結晶として得た。

融点66.5~67.5℃

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ : 2.70(3H, s), 7.87(1H, dd), 9.49(1H, dd), 9.62(1H, t)

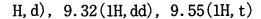
[0063]

工程2

3-(ジメチルアミノ)-1-(4-ピリダジニル)-2-プロペン-1-オン本化合物は、文献(特許公報第2706682号)記載の方法に準じて製造した。工程1で得られた4-アセチルピリダジン410mgにN,N-ジメチルホルムアミド ジメチル アセタール440mgを添加し、1時間加熱還流した。放冷後、反応液を直接シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。得られた粗結晶をジエチルエーテルで洗浄して濾取し、目的化合物341mgを橙色結晶として得た。

融点136~138℃

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ : 3.01(3H, s), 3.24(3H, s), 5.66(1H, d), 7.85(1H, dd), 7.92(1



[0064]

工程3

1-メチル-4-ニトロ-2-「4-(4-ピリダジニル) ピリミジン-2-イ ルアミノ] ベンゼン

工程 2 で得られた 3-(ij x + i) - 1-(4-ii) y ii = i) - 2-i プロペンー 1-i ン 3 2 7 m g 及 i 参考例 6 の工程 2 で得られた 1-(2-i) ルー 5-i トロフェニル)グアニジン 3 5 9 m g に 2-i ロパノール 4 m 1 を添加し、 2 2 時間加熱還流した。反応液を放冷後、析出した結晶を濾取し、 2-i ロパノール及 i ジェチルエーテルで順次洗浄して、目的化合物 4 3 7 m g を淡黄 色結晶として得た。

融点243~245℃

<sup>1</sup>H-NMR (DMSO-d<sub>6</sub>) δ: 2.43(3H, s), 7.53(1H, d), 7.73(1H, d), 7.93(1H, dd), 8.29 (1H, dd), 8.73(2H, m), 9.44(2H, m), 9.88(1H, s)

[0065]

工程4

 $3 - [4 - (1, 2 - \Im E F G E U F G E U F G E U F E U$ 

工程3で得られた1-メチルー4-ニトロー2-[4-(4-ピリダジニル)ピリミジンー2-イルアミノ]ベンゼン413mgに濃塩酸3mlを添加し、55℃で加熱攪拌しながら塩化すず(II)二水和物1.51gの濃塩酸溶液2mlを添加した。徐々に100℃まで昇温し、100℃でさらに25分加熱攪拌した。反応液を放冷後、水を加え、10%水酸化ナトリウム水溶液にてアルカリ性とした。クロロホルムを加えてしばらく攪拌し、不溶物を濾去後、水層を分離した。水層はさらにクロロホルムで抽出し、有機層を合わせて硫酸マグネシウムで乾燥後、減圧下に溶媒を留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、標記化合物38mgを淡黄色アモルファスとして得た。

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ : 2.24(3H, s), 4.96(2H, s), 6.37(1H, dd), 6.58(1H, dd), 6.73(1H, t), 6.79(1H, s), 6.80(1H, d), 6.97(1H, d), 7.41(1H, t), 7.70(1H, d), 8.27(



[0066]

参考例11

工程1

3-(ジメチルアミノ)-1-(3-ピリダジニル)-2-プロペン-1-オン本化合物は、文献(特許公報第2706682号)記載の方法に準じて製造した。3-アセチルピリダジン(Arzneim.-Forsch./Drug Res., 1989, 39(2), 1196-1201)762mgにN, N-ジメチルホルムアミド ジメチル アセタール818mgを添加し、1.5時間加熱還流した。放冷後、反応液を直接シリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。得られた粗結晶をジイソプロピルエーテルで洗浄して濾取し、目的化合物945mgを黄褐色結晶として得た。

融点102~105℃

 $^{1}\text{H-NMR}(\text{CDC1}_{3}) \delta$ : 3.04(3H, s), 3.22(3H, s), 6.69(1H, d), 7.61(1H, dd), 7.99(1 H, d), 8.27(1H, dd), 9.24(1H, dd)

[0067]

工程2

1-メチル-4-ニトロ-2- [4-(3-ピリダジニル) ピリミジン-2-イ ルアミノ] ベンゼン

融点275~277℃

<sup>1</sup>H-NMR(CF<sub>3</sub>COOD) δ: 2.45(3H, s), 7.56(1H, br), 8.18(3H, br), 8.57(1H, br), 8.75(2H, br), 9.18(1H, br), 9.79(1H, br)

9 6



工程3

4-メチル-3- <math> - (3-ピリダジニル) ピリミジン-2-イルアミノ) アニリン

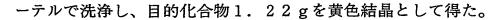
工程2で得られた1-メチルー4-ニトロー2-[4-(3-ピリダジニル) ピリミジンー2-イルアミノ] ベンゼン754 m g をメタノール40 m 1 に懸濁し、亜ジチオン酸ナトリウム4.21 g 及び炭酸水素ナトリウム3.05 g を添加して、5 時間加熱還流した。反応液を放冷後、不溶物を濾去し、減圧下に溶媒を留去した。残渣に水とクロロホルムを加えて水層を分離し、水層はクロロホルムでさらに3 回抽出した。有機層を合わせて水及び飽和食塩水で順次洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下に溶媒を留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、目的化合物247 m g を黄色油状物として得た。1H-NMR(CDC1 $_3$ )  $\delta: 2.26(3$ H, s), 3.65(2H, br), 6.44(1H, dd), 6.95(1H, br), 7.02(1H, d), 7.54(1H, d), 7.63(1H, dd), 8.02(1H, d), 8.50(1H, dd), 8.62(1H, d), 9.27(1H, dd)

[0069]

参考例12

2- 「 (4-クロロ) ピリジン-2-イルアミノ ] -1-メチル-4-ニトロベ ンゼン

本化合物は、文献(J. Org. Chem., 1996, 61, 7240-7241)記載の方法に準じて製造した。2, 4ージクロロピリジン(Recl. Trav. Chim. Pays-Bas., 1950, 69, 673-699)2. 0 0 g、2ーメチルー5ーニトロアニリン2. 2 6 g、酢酸パラジウム(II)121mg、(±)-2, 2'ービス(ジフェニルホスフィノ)-1, 1'ービナフチル [(±)ーBINAP] 3 3 6 mg及び炭酸セシウム6. 1 6 gにトルエン120mlを添加し、アルゴン雰囲気下、70℃で23時間加熱攪拌した。不溶物を濾去後、溶媒を減圧下に留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、粗生成物2.11gを得た。ジエチルエ



融点130~133℃

<sup>1</sup>H-NMR(CDCl<sub>3</sub>) δ: 2.38(3H, s), 6.40(1H, br), 6.74(1H, d), 6.85(1H, dd), 7.38(1H, d), 7.90(1H, dd), 8.15(1H, d), 8.57(1H, d)

[0070]

工程2

1-メチル-4-ニトロ-2- 「4- (3-ピリジル) ピリジン-2-イルアミ ノ] ベンゼン

脱気したテトラヒドロフランー水(1:1)20mlに、工程1で得られた2 $-[(4-\rho \Pi)]$ ピリジン $-2-(4-\eta \Pi)]$ ポラン162mg、炭酸カリウム470mg及びテトラキス(トリフェニルホスフィン)パラジウム(0)173mgを順次添加し、アルゴン雰囲気下、80で44時間加熱攪拌した。反応液を酢酸エチルで希釈後、水層を分離し、水層は酢酸エチルでさらに3回抽出した。有機層を合わせて水及び飽和食塩水で順次洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥し、減圧下に溶媒を留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、粗生成物247mgを得た。クロロホルムーメタノールを加えて結晶化、濾取し、目的化合物143mgを橙色結晶として得た。

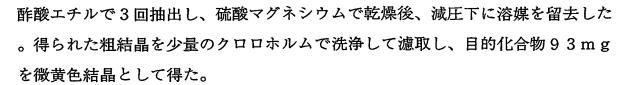
融点170~173℃

<sup>1</sup>H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$ : 2.43(3H,s), 6.49(1H,br), 6.99(1H,s), 7.07(1H,dd), 7.41(2H,m), 7.87(2H,m), 8.37(1H,d), 8.68(1H,dd), 8.69(1H,s), 8.86(1H,d)

[0071]

工程3

4ーメチルー3ー [4-(3-ピリジル) ピリジン-2-イルアミノ] アニリン 工程2で得られた1-メチル-4-ニトロ-2-[4-(3-ピリジル) ピリジン-2-イルアミノ] ベンゼン126mgに濃塩酸1m1を添加し、60℃で 加熱攪拌しながら塩化すず(II)二水和物 465mgの濃塩酸溶液 1m1を添加した。徐々に100℃まで昇温し、100℃でさらに40分加熱攪拌した。反応 液を放冷後、水を加え、10%水酸化ナトリウム水溶液にてアルカリ性とした。



融点183~186℃

 $^{1}$ H-NMR(CDC1<sub>3</sub>)  $\delta$  : 2.19(3H, s), 3.60(2H, br), 6.37(1H, br), 6.47(1H, dd), 6.82 (1H, s), 6.88(1H, d), 6.91(1H, dd), 7.04(1H, d), 7.37(1H, dd), 7.83(1H, dt), 8.26(1H, d), 8.64(1H, dd), 8.81(1H, d)

[0072]

#### 実施例1

4-メチルー3-[4-(3-ピリジニル)ピリミジン-2-イルアミノ]アニリン(特許公報第2706682号)0.74gを無水ピリジン27mlに溶解し、3-ブロモ-4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩(参考例1)920mgを添加して、室温で14時間攪拌した。反応液に氷水と飽和炭酸水素ナトリウムを加え、酢酸エチルで抽出した。抽出液を水洗後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧下に留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、粗生成物1.48gを得た。クロロホルムージエチルエーテル(1:1)で洗浄し、目的化合物1.05gを無色粉末として得た。

元素分析値 (C29H30BrN70・0.9H20として)

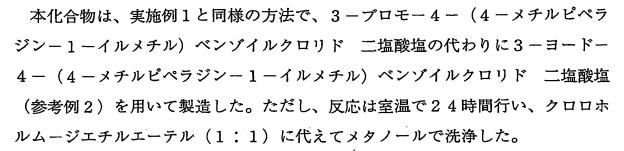
計算值(%) C:59.17 H: 5.44 N:16.65

実測値(%) C:59.16 H: 5.21 N:16.64

[0073]

### 実施例2

 $3-3-F-4-(4-x+n)^2 - 1-4nx+n) - N-(4-x+n)^2 - 1-4nx+n) - N-(4-x+n)^2$ 



元素分析値 (C<sub>29</sub>H<sub>30</sub>IN<sub>7</sub>0として)

計算値(%) C:56.23 H: 4.88 N:15.83

実測値(%) C:56.13 H: 4.94 N:15.80

[0074]

# 実施例3

本化合物は、実施例1と同様の方法で、3ーブロモー4ー(4ーメチルピペラジン-1ーイルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩の代わりに3ークロロー4ー(4ーメチルピペラジン-1ーイルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩 (参考例3)を用いて製造した。ただし、反応は室温で24時間行った。

元素分析値 (C29H30C1N70・0. 6H20として)

計算値(%) C:64.64 H: 5.84 N:18.20

実測値(%) C:64.62 H: 5.60 N:18.23

[0075]

#### 実施例4

本化合物は、実施例1と同様の方法で、3-ブロモー4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩の代わりに3-フルオロー4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩(参考例4)を用いて製造した。ただし、反応は室温で22時間行った。

ページ: 43/

元素分析値 (C<sub>29</sub>H<sub>30</sub>FN<sub>7</sub>0・0.3 H<sub>2</sub>0として)

計算値(%) C:67.37 H: 5.97 N:18.96

実測値(%) C:67.36 H: 5.96 N:18.93

[0076]

## 実施例5

本化合物は、実施例1と同様の方法で、3-ブロモー4ー(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩の代わりに4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)-3-トリフルオロメチルベンゾイルクロリド 二塩酸塩(参考例5)を用いて製造した。ただし、反応は室温で22時間行った。

元素分析値 (C30H30F3N70・0.3H20として)

計算値(%) C:63.55 H: 5.44 N:17.29

実測値(%) C:63.43 H: 5.37 N:17.29

[0077]

#### 実施例6

 $4 - (4 - \cancel{x} + \cancel{y} + \cancel{y}$ 

本化合物は、実施例1と同様の方法で、3ーブロモー4ー(4ーメチルピペラジンー1ーイルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩の代わりに4ー(4ーメチルピペラジンー1ーイルメチル)-3ートリフルオロメチルベンゾイルクロリド 二塩酸塩(参考例5)を用い、4ーメチル-3ー [4ー(3ーピリジニル)ピリミジン-2ーイルアミノ] アニリンの代わりに4ーメチル-3ー [4ー(5ーピリミジニル)ピリミジン-2ーイルアミノ] アニリン(参考例6)を用いて製造した。ただし、反応は室温で20時間行い、シリカゲルカラムクロマトグラフィー精製により得られた粗粉末は、ジエチルエーテルで洗浄した。

元素分析値 (C<sub>29</sub>H<sub>29</sub>F<sub>3</sub>N<sub>8</sub>0・0.2 H<sub>2</sub>0として)

計算値(%) C:61.52 H: 5.23 N:19.79

実測値(%) C:61.37 H: 5.24 N:19.81

[0078]

## 実施例7

本化合物は、実施例1と同様の方法で、4ーメチルー3ー[4ー(3ーピリジニル)ピリミジンー2ーイルアミノ]アニリンの代わりに4ーメチルー3ー[4ー(2ーピラジニル)ピリミジンー2ーイルアミノ]アニリン(参考例7)を用いて製造した。ただし、反応は室温で18時間行った。

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>29</sub>BrN<sub>8</sub>0として)

計算値(%) C:58.64 H: 5.10 N:19.54

実測値(%) C:58.41 H: 5.11 N:19.24

[0079]

#### 実施例8

3-[4-(6-クロロピリジン-3-イル)ピリミジン-2ーイルアミノ]
-4-メチルアニリン(参考例8)629mgをアセトニトリル7mlに懸濁し、4-ジメチルアミノピリジン24mg及びN,NージイソプロピルーNーエチルアミン1.15mlを順次添加した。氷冷攪拌下、3-ブロモ-4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩(参考例1)979mgを5回に分けて添加し、氷浴をはずして室温で1時間攪拌した。反応液に水を加え、クロロホルムで抽出し、無水硫酸マグネシウムで乾燥した。溶媒を減圧下に留去し、残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製した。得られた粗粉末を酢酸エチル及びジエチルエーテルで順次洗浄して濾取し、目的

化合物 9 3 9 m g を淡黄色粉末として得た。

元素分析値 (C29H29BrClN70として)

計算値(%) C:57.39 H: 4.82 N:16.15

実測値(%) C:57.07 H: 4.75 N:16.09

[0080]

#### 実施例 9

本化合物は、実施例 8 と同様の方法で、3 - [4 - (6 - クロロピリジン-3 - イル) ピリミジン-2 - イルアミノ] - 4 - メチルアニリンの代わりに3 - [4 - (5 - ブロモピリジン-3 - イル) ピリミジン-2 - イルアミノ] - 4 - メチルアニリン (参考例 9) を用いて製造した。ただし、シリカゲルカラムクロマトグラフィー精製により得られた粗粉末は、酢酸エチルージエチルエーテルで洗浄した。

元素分析値 (C29H29Br2N70・0.3H20として)

計算值(%) C:53.03 H: 4.54 N:14.93

実測値(%) C:53.07 H: 4.53 N:14.70

[0081]

#### 実施例10

本化合物は、実施例8と同様の方法で、3-[4-(6-クロロピリジン-3-イル)ピリミジン-2-イルアミノ]-4-メチルアニリンの代わりに3-[4-(5-ブロモピリジン-3-イル)ピリミジン-2-イルアミノ]-4-メチルアニリン(参考例9)を用い、3-ブロモー4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)ベンゾイルクロリド 二塩酸塩の代わりに4-(4-メチルピペラジン-1-イルメチル)-3-トリフルオロメチルベンゾイルクロリド 二

塩酸塩(参考例5)を用いて製造した。ただし、シリカゲルカラムクロマトグラフィー精製により得られた油状物は、ジイソプロピルエーテルー酢酸エチルを加えて粉末化した。

元素分析値 (C<sub>30</sub>H<sub>29</sub>BrF<sub>3</sub>N<sub>7</sub>0・0. 7 H<sub>2</sub>0として)

計算値 (%) C:55.17 H: 4.69 N:15.01

実測値(%) C:55.16 H: 4.57 N:14.94

[0082]

#### 実施例11

本化合物は、実施例 8 と同様の方法で、3 - [4 - (6 - クロロピリジン-3 - イル) ピリミジン-2 - イルアミノ] - 4 - メチルアニリンの代わりに3 - [4 - (1, 2 - ジヒドロピリダジン-4 - イル) ピリミジン-2 - イルアミノ] - 4 - メチルアニリン(参考例 1 0)を用いて製造した。ただし、抽出は酢酸エチルを用いて行い、シリカゲルカラムクロマトグラフィー精製により得られた残留物は、ジイソプロピルエーテルにて洗浄した。

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>31</sub>BrN<sub>8</sub>O・O. 8 { (CH<sub>3</sub>) <sub>2</sub>CH} <sub>2</sub>Oとして)

計算値(%) C:59.94 H: 6.47 N:17.05

実測値(%) C:59.51 H: 6.30 N:16.80

[0083]

#### 実施例12

本化合物は、実施例 8 と同様の方法で、3 - [4 - (6 - クロロピリジン-3 - イル) ピリミジン-2 - イルアミノ] - 4 - メチルアニリンの代わりに4 - メチルー3 - [4 - (3 - ピリダジニル) ピリミジン-2 - イルアミノ] アニリン (参考例 1 1) を用いて製造した。ただし、シリカゲルカラムクロマトグラフィ



ー精製により得られた粗粉末は、酢酸エチルークロロホルムで洗浄した。

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>2</sub>9BrN<sub>8</sub>0・0.1H<sub>2</sub>0として)

計算値(%) C:58.28 H: 5.13 N:19.42

実測値(%) C:58.24 H: 5.00 N:19.48

[0084]

#### 実施例13

4ーメチルー3ー [4ー(5ーピリミジニル)ピリミジンー2ーイルアミノ] アニリン(参考例6)150mgをN, Nージメチルホルムアミド4mlに溶解し、3ープロモー4ー(4ーメチルピペラジンー1ーイルメチル)安息香酸 二塩酸塩(参考例1)255mg及びトリエチルアミン109mgを順次添加した。懸濁液を室温攪拌しながら、シアノホスホン酸ジエチル106mg及びトリエチルアミン55mgを順次添加し、室温で3時間攪拌した。溶媒を減圧留去後、残渣に水と飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加え、クロロホルムで抽出した。抽出液を水洗後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を減圧下に留去した。残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、粗生成物240mgを得た。これをクロロホルムーメタノールに溶解し、2ープロパノールを加えて減圧濃縮した。析出した粉末を濾取し、2ープロパノール、ジエチルエーテルで順次洗浄して、目的化合物147mgを微黄色粉末として得た。

元素分析値 (C<sub>28</sub>H<sub>29</sub>BrN<sub>8</sub>0・0.1 H<sub>2</sub>0として)

計算値(%) C:58.46 H: 5.12 N:19.48

実測値(%) C:58.21 H: 5.02 N:19.30

[0085]

#### 実施例14



計算値(%) C:61.88 H: 5.57 N:14.43

実測値(%) C:61.71 H: 5.49 N:14.13

[0086]

#### 試験例1

# 細胞增殖抑制作用

10% (v/v) 牛胎児血清 (FCS) (Sigma社製)を含むRPMI-1640培地(Sigma社製)(RPMI-1640/FCS)にて継代を行い、対数増殖期にあるK562細胞(American Type Culture Collection社製)をRPMI-1640/FCS培地 にて5,000 cells/wellとなるように、またU937細胞(American Type Culture Collection社製)を4,000 cells/wellとなるように96 穴プレート(costar社製)に100  $\mu$ lずつ播種し、CO2インキュベーター内で一晩培養した。被験薬物を添加濃度の1000倍濃度にジメチルスルホキシド(DMSO)(nacalai tesque社製)にて調製しRPMI-1640/FCS培地にて500倍希釈後、100  $\mu$ lずつ添加しCO2インキュベーター内で培養した。72時間後、生細胞数の測定試薬であるCell counting Kit-8(5 mmol/l WST-8、0.2 mmol/l 1-Methoxy PMS、150 mmol/l NaCl)(Dojindo社製)を20  $\mu$ lずつ添加した。CO2インキュベーター内で3時間呈色反応後、WST-8が細胞内脱水素酵素により還元され生成するホルマザンの450 nmにおける吸光度をマルチラベルカウンタARVOsx(Wallac社製)にて測定した。

## [0087]

0.1%のDMSOを含むRPMI-1640/FCS培地にて、72時間  $CO_2$ インキュベーター内で培養後の細胞が播種してある部位の吸光度を細胞増殖抑制作用の0%とし、細胞が播種していない部位の吸光度を100%として、 $\log$ (阻害率/(100 ー阻害率))に換算して $\log$  conc値とプロットして $IC_{50}$ 値( $\mu$  M)を算出した。その結果を表



## [0088]

# 【表1】

被験薬物	K562 細胞	U937 細胞	比(U937 細胞/K562
	(IC <sub>50</sub> 値)	(IC <sub>50</sub> 値)	細胞)
実施例 1	0.0022	4. 80	2181.8
実施例7	0.0054	6. 51	1205. 6
実施例 2	0. 0023	3. 34	1452. 2
実施例3	0.0046	5. 01	1089. 1
実施例13	0.0012	6. 20	5166. 7
実施例4	0.033	12. 40	375.8
実施例 5	0.0008	3. 99	4987.5
実施例 9	0.0017	1.86	1094. 1
実施例 6	0.0005	5. 39	10780. 0
実施例10	0.0014	3. 27	2335. 7
実施例14	0.003	>10	-
対照薬物	0. 13	17.8	136. 9

# [0089]

上記表1に示す結果より、本発明に係る化合物が優れたBCR-ABLチロシンキナーゼの阻害活性を有することは明白である。なお、試験例1で用いたK562 細胞は、急性転化を起こした末期の慢性骨髄性白血病患者の胸水から採取したBCR-ABL陽性細胞であり、U937細胞は細網肉腫の患者の胸水から採取した悪性のBCR-ABL陰性細胞である。

両細胞に対する細胞増殖抑制比率(U937細胞/K562細胞)を見ても、対照薬物に 比べ、安全性の高い薬物であることは明白である。

[0090]

製剤例1

錠剤(内服錠)

処方1錠80mg 中

実施例1の化合物

5.0mg

トウモロコシ澱粉

46.6mg

結晶セルロース

24.0mg

メチルセルロース

4.0mg

ステアリン酸マグネシウム

0.4mg

この割合の混合末を通常の方法により打錠成形し内服錠とする。

#### 製剤例2

# 錠剤 (内服錠)

# 処方1錠80mg 中

実施例2の化合物

5.0mg

トウモロコシ澱粉

46.6mg

結晶セルロース

24.0mg

メチルセルロース

4.0mg

ステアリン酸マグネシウム

0.4mg

この割合の混合末を通常の方法により打錠成形し内服錠とする。

[0091]

# 【発明の効果】

以上に示したように、本発明化合物は、優れたBCR-ABLチロシンキナーゼの阻害活性を有する化合物であることから、本発明化合物を有効成分として含む医薬組成物は、ヒトを含む哺乳動物に対して、BCR-ABLチロシンキナーゼ阻害剤、慢性骨髄性白血病治療剤、急性骨髄性白血病治療剤、急性リンパ性白血病治療剤として有用である。

【書類名】

要約書

【要約】

【課題】

本発明は、次の一般式(I)

【化1】

(Xは、窒素原子又はCHを表し、 $R^1$ は、飽和環状アミノ基等を表し、 $R^2$ は、Nロゲン、Nロアルキル等を表し、 $R^3$ は、3-ピリジル、3-ピリダジニル、4-ピリダジニル、1, 2-ジヒドロピリダジン-3-イル、1, 2-ジヒドロピリダジン-4-イル、5-ピリミジニル、4-ピリミジニル又は2-ピラジニル等を表す)で表されるアミド誘導体又はその薬学的に許容される塩、及びそれらを有効成分とする医薬組成物で構成される。

本発明化合物は、BCR-ABLチロシンキナーゼ阻害剤として有用である。

# 特願2002-305146

# 出願人履歴情報

識別番号

[000004156]

1. 変更年月日

1990年 8月13日

[変更理由]

新規登録

住 所

京都府京都市南区吉祥院西ノ庄門口町14番地

氏 名 日本新薬株式会社

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:
BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
FADED TEXT OR DRAWING
☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
Пожить

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.